

Paramètre	Sens de déplacement de l'équilibre		Justification	
Température (à P cte)	$T \nearrow$: sens endothermique	$T \searrow$: sens exothermique	$\Delta_r H^\circ > 0$: $K \nearrow$ si $T \nearrow$ $d \ln K_p / dT = \Delta_r H^\circ / RT^2$ $\Delta_r H^\circ < 0$: $K \searrow$ si $T \nearrow$	
Pression totale (à T cte)	$P \nearrow$: sens de diminution du nb de moles de gaz	$P \searrow$: sens d'augmentation du nb de moles de gaz	$\Delta_r \nu(g) \neq 0$: $K_p = K_x(P_T)^{\Delta_r \nu(g)}$ $\Delta_r \nu(g) = 0$: pas d'effet	
Composition	Ajout d'un constituant actif		Ajout d'un constituant inerte	
	Gazeux	Solide	Gaz	solide
à T et V ctes	Sens de sa consommation $K_p = K_n (RT/V)^{\Delta \nu_g}$	Pas d'effet $a(\text{solide}) = 1$	Pas d'effet : $K_p = K_n (RT/V)^{\Delta \nu_g}$ $n(\text{gaz inerte})$ n'intervient pas dans K_n	Pas d'effet
à T et P ctes	Pas de prévision générale $K_p = K_n (P_T/n_T)^{\Delta \nu_g}$	Pas d'effet $a(\text{solide}) = 1$	Sens d'augmentation du nb de moles de gaz si $\Delta_r \nu(g) \neq 0$ $K_p = K_n (P_T/n_T)^{\Delta \nu_g}$ n_T change $\rightarrow K_n$ change	Pas d'effet